# De English Equivalent US 5, 114, 994

# **EPOXY RESIN COMPOSITION FOR SEALING SEMICONDUCTOR**

Publication number: JP3277619

Publication date:

1991-12-09

Inventor:

ITO HIROMI; TAKAHASHI ICHIRO; KANEGAE YUZO

**Applicant:** 

MITSUBISHI ELECTRIC CORP

Classification:

- international:

C08G59/00; C08G59/20; C08G59/30; C08G59/40; C08G59/62; C08G77/42; C08L63/00; C08L83/04; C08L83/06; H01L23/29; H01L23/31; C08G59/00; C08G77/00; C08L63/00; C08L83/00; H01L23/28; (IPC1-7): C08G59/20; C08G59/62; C08L63/00; H01L23/29;

H01L23/31

- European:

C08G59/30F; C08G77/42; C08L63/00; C08L83/06

Application number: JP19900198272 19900724

Priority number(s): JP19900198272 19900724; JP19900075128 19900323

Also published as:

US5114994 (A1)

BE1006505 (A)

Report a data error here

#### Abstract of JP3277619

PURPOSE:To obtain the title composition improved in heat resistance, humidity resistance, toughness and a glass transition temperature by mixing a flexibilizer comprising a specified modified silicone oil with an epoxy resin, a cure accelerator, a filler, a mold release, a colorant and a surface treatment. CONSTITUTION:A terminal and/or internal hydroxy phenylated silicone comprising a copolymer comprising a hydroxyphenylated modified silicone oil of formula I (wherein R<1> to R<3> are each a bivalent organic group; R<4> to R<10> are each 1-10C alkyl, 1-10C alkoxy, 1-10C hydroxyalkyl, phenyl or 1-10C fluoroalkyl; a is 5-300; b is 0-10; and 0<=[b/(a+b)]<=0.32) and an epoxidized modified silicone oil of formula II (wherein R<11> to R<13> are each R<1>; R<14> to R<20> are each R<4>; c is a; d is b; and 0<=[d/(c+d)]<=32) and/or an epoxy resin having epoxy on each terminal and represented by formula III (wherein R<21> and R<22> are each a direct bond or R<1>; e is 0-20; and the H atom(s) of the benzene ring may be substituted) is added to a composition comprising an epoxy resin, a curing agent, a cure accelerator, a filler, a mold release, a colorant and a surface treatment.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

❸公開 平成3年(1991)12月9日

# ⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 平3-277619

@Int. Cl. 5 C 08 G 59/20 59/62 63/00 23/29 23/31 C 08 L H 01 L

識別記号 NHR NJJ NKB

庁内整理番号 8416-4 J

8416-4 J 8416-4 J

6412-4M H 01 L 23/30 審査請求 未請求 請求項の数 1 (全12頁)

半導体封止用エポキシ樹脂組成物 60発明の名称

> 顧 平2-198272 创特

顧 平2(1990)7月24日 22出

②平2(1990)3月23日39日本(JP)39特願 平2−75128 優先権主張

兵庫県尼崎市塚口本町8丁目1番1号 三菱電機株式会社

**何発** 明 者 **华**库技術研究所内

兵庫県尼崎市塚口本町8丁目1番1号 三菱電機株式会社 ėΒ @発 明 者 生産技術研究所内

兵庫県尼崎市塚口本町8丁目1番1号 三菱電機株式会社 鐘ケ江 裕三 @発 明 者 生産技術研究所内

東京都千代田区丸の内2丁目2番3号 三菱電機株式会社 勿出 願 人

外2名 弁理士 大岩 増雄 60代 理 人

> 明 £П

0.32) で示されるヒドロキシフェニル基を有する 変性シリコーンオイルと、一般式(I):

1. 発明の名称

半導体封止用エポキシ樹脂組成物

2. 特許請求の範囲

(1) 一般式(I):

(式中、 R<sup>1</sup> ~ R<sup>3</sup> はそれぞれ2個の有機基、 R<sup>4</sup> ~ R<sup>10</sup> はそれぞれ炭素数1~10のアルキル基、 炭素数1~10のアルコキシ基、炭素数1~10のヒ ドロキシアルキル基、フェニル基または炭素数1 ~10のフッ素置換アルキル基、aは5~ 300の整 数、bは0~10の整数、ただし0≤ [b/(a+b)] ≤

 $\begin{array}{c|c} \text{CII}_2 - \text{CH} - \text{R}^{1 \cdot 1} - \begin{array}{c|c} \text{R}^{1 \cdot 6} & \text{R}^{1 \cdot 5} & \text{R}^{1 \cdot 5} \\ \vdots & \vdots & \vdots & \vdots \\ \text{C} - \text{S} & \text{I} & 0 \\ \text{R}^{1 \cdot 7} & \text{R}^{1 \cdot 2} & \vdots \\ \vdots & \vdots & \vdots \\ \text{R}^{2 \cdot 0} & \vdots & \vdots \\ \text{R}^{2 \cdot 0} & \vdots & \vdots \\ \end{array}$ 

(式中、 R<sup>II</sup> ~ R<sup>II</sup> はそれぞれ2価の有機基、 R<sup>M</sup> ~ R<sup>20</sup> はそれぞれ炭素数 1 ~10のアルキル基、 炭素数 1 ~ 10のアルコキシ基、炭素数 1 ~ 10のヒ ドロキシアルキル基、フェニル基または炭素数1 ~10のフッ素置換アルキル基、 c は5~ 300の整 数、 d は O ~ i O の 整数、 ただし O ≤ [d/(c+d)] ≤ 0.32) で示されるエポキシ基を有する変性シリコ ーンオイルおよび(または)一般式圓:

$$\begin{array}{c}
0H \\
CH_2 CHCH_2 O \longrightarrow \mathbb{R}^{21} \longrightarrow (0CH_2 CHCH_2 O \longrightarrow \mathbb{R}^{22} \longrightarrow \mathbb{R}^{22} \longrightarrow \mathbb{R}^{22}
\end{array}$$

$$\longrightarrow 0CH_2 CHCH_2 O \longrightarrow \mathbb{R}^{21} \longrightarrow \mathbb{R}^{21} \longrightarrow \mathbb{R}^{21} \longrightarrow \mathbb{R}^{22} \longrightarrow \mathbb{R}^{22$$

(式中、 R<sup>21</sup>、 R<sup>22</sup> はそれぞれ直接結合または 2 価の有機基、 eは 0 ~ 2 0の整数を示す、ベンゼン環の水素原子は置換されていてもよい)で表わされる両末端にエポキシ基を有するエポキシ樹脂との共重合体からなる末端および(または)内部ヒドロキシフェニル基含有シリコーンを可撓化剤として含有し、

エポキシ樹脂、硬化剤、硬化促進剤、充填剤、離型剤、着色剤および表面処理剤を含有してなる半 導体封止用エポキシ樹脂組成物。

#### 3. 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明は半導体封止用エポキシ樹脂組成物に関

義性に乏しく、素子に加わる応力が大きいためで ある。

一般に半導体封止用エポキシ樹脂組成物の応力 を低減させる方法には、樹脂の無膨張率を小さく して無歪を小さくする方法と、弾性率を小さく て無歪による応力を小さくする方法とが知られて いる。また、耐無性、耐湿性を保持しながら、熱 歪の小さい温度領域を広げるためには、ガラス転 移温度を高くする必要がある。

前記低応力化の方法としては、可能化剤を添加する方法があるが、従来から使用されている可能化剤(たとえば長額アルキレンポリアミン・キャイドを有するピスフェノールA型ジン・オキサイドを有するピスフェノールA型ジン・ジルエーテル)を配合して弾性率を低下さくな下では、硬化物のガラス転移温度が大きくし、耐熱性、耐湿性が低下するという欠点があるし、輸出59-8718 号公報、特開昭59-226086 号公報など参照)。

一方、耐湿性およびガラス転移温度の低下が小

する。さらに詳しくは、可捷化別としてといいまで有する変性シリコーンオイルお話を有する変性シリコーンオイルおおななまたは)2官能性エポキシ樹脂との新規はな共生の体を用いた半導体対止用エポキシ樹脂はび動脈を提供する半導体対に関する。

# [従来の技術・発明が解決しようとする課題]

さい可捷化剤としては、両末端にエポキシ樹脂と反応しうる官能基を有するポリプタジエンや体をプタジエンをアクリロニトリルとの共重合体をされている(特別昭58-174416号公報、特公昭 58-184204号公報、特別昭58-184204号公報、特別昭58-184204号公報、特別昭59-113021号公報、特別昭59-113021号公報、時間昭59-113021号公報、時間昭59-58024号公報など参照)。した高温時においるのではエラストマ変性可撓化剤には、高温時におするので、可捷化効果が消失するという問題がある。

また、高温下の電気特性、熱安定性において優れた可能化剤である低弾性率のシリコカ法と知知られたが対象させるという方法の知知のは、特別昭 62-84147号公報など参照のの機構のように、シリコーン樹脂は金属との接着性がというのよいでは、強減強度も弱いたが緩減強度も弱いという点で信頼性に

かけるという問題点がある。

# [課題を解決するための手段]

本発明は、前記樹脂組成物が有する特性、すなわち耐熱性、耐湿性、低弾性率、低熱膨張率、高ガラス転移温度に加えて、さらにシリコーンの後細分散化により従来以上の高靭性を有する硬化物を与える半導体封止用エポキシ樹脂組成物をうることを目的とする。

すなわち本発明は、一般式(j):

(式中、  $R^1 \sim R^3$  はそれぞれ2価の有機基、  $R^4 \sim R^6$  はそれぞれ炭素数1~10のアルキル基、炭素数1~10のヒ K ロキシアルキル基、フェニル基または炭素数1~10のヒ K ロキシアルキル基、フェニル基または炭素数1~10のフッ素置換アルキル基、 A は A 300の整数、 A 6 は A 0~10の整数、 ただし A 2 A 6 を有する 変件シリコーンオイルと、一般式(II):

(式中、 R<sup>21</sup>、 R<sup>22</sup> はそれぞれ直接結合または22個の有機甚、 eは0~20の整数を示す、22で表別である。で表別であるエポキシを有するエポキシ樹脂の水業原子は置換されている。または一次で表別である。 R<sup>22</sup> はそれぞれ直接結合または22の水業原子は置換されている。または一次で表別である。 R<sup>22</sup> はそれぞれで表別では、で表別では、20で表別を表別では、20で表別では

#### [作用]

本発明に用いられる可撓化剤は、変性シリコーンオイルに含まれるフェノール性水酸基と、別の変性シリコーンオイルに含まれるエポキシ基および (または) 2 官能性エポキシ樹脂に含まれるエ

ポキシ基とを反応させ、シリコーンのポリマー鎖間に炭化水素部を持たせたブロックまたはグラフト共重合体であるため、可捷化成分であるとがあるエポキシ樹脂との相溶性を可能になる。またで調化といるとができ、成形時のしみ出しや離型性が改善される。

#### [実施例]

本発明に可能化剤として用いられる末端および (または)内部ヒドロキシフェニル基含有シリコーン(以下、可能化剤ともいう)は、一般式([]):

$$\begin{array}{c|c} & R^4 \\ & \downarrow \\ & \downarrow \\ & R^5 \end{array} = \begin{bmatrix} R^6 & R^8 \\ & \downarrow \\ & A^* \\ & R^7 & R^2 \\ & & R^2 \\ & & & R^2 \\ & & & & \\ & & &$$

で示されるヒドロキシフェニル基を有するる変性 シリコーンオイル(以下、変性シリコーンオイル A ともいう)と、

#### 一般式(I):

$$\begin{array}{c} CH_{2}-CH-R^{1}-SiO- \begin{pmatrix} R^{16} & R^{18} & R^{18} \\ C(-SiO-) & d(-SiO-) \\ R^{17} & R^{12} \\ CH-CH_{2} \\ 0 \end{pmatrix} & CH-CH_{2} \\ CH-CH_{2} \\$$

脂の具体例としては、たとえばピスフェノール A型エポキシ樹脂、ピスフェノール F型エポキシ樹脂、ピスフェノール F型エポキシ樹脂、ピスフェノール F型エポキシ樹脂、ピスフェガール を変換した 大きな でいる ではない。

これらのエポキシ樹脂は単独で用いてもよく、 2種類以上を併用してもよい。

本発明に用いられる硬化剤の具体例としては、たとえばフェノールノボラック樹脂、クール樹脂、クール樹脂、ケール樹脂、ケール樹脂、ケール樹脂としてはかったがあります。 ピスフェノールAノボラック樹脂とフェール樹脂などのフェノール硬化剤や、酸無水物ににサールを観型できたのではない。これらは単独で用いてもよい。

で示されるエポキシ基を有する変性シリコーンオイル (以下、変性シリコーンオイル B ともいう) および (または) 一般式団:

で示される両末端にエポキシ基を有するエポキシ 樹脂 (以下、2官能性エポキシ樹脂ともいう) と の共重合体からなる。なお、一般式(j)または一般 式(j)中の繰返し単位の並び方に限定はなく、ラン ダム共重合であってもよく、ブロック共重合であってもよい。

したがって、本発明に用いる可能化剤は、変性シリコーンオイルAと変性シリコーンオイルBとの共重合体であってもよく、変性シリコーンオイルAと2官能性エポキシ樹脂との共重合体であっ

てもよく、変性シリコーンオイルAと変性シリコーンオイルBと2官能性エポキシ樹脂との共重合体であってもよく、これらの共重合体を併用したものであってもよい。

変性シリコーンオイルBが用いられたばあいは、変性シリコーンオイルAと変性シリコーンオイルAと変性シリコーンオイルの間に相溶性の高いシリコーンオイルが生まれる。2官能性エポキシ樹脂が用いられたばあいは、たとえば2個の変性シリコーンオイルAの間に相溶性の高い2官能性エポキシ樹脂が結合した構造になり、初性をもたせることができる。

前記変性シリコーンオイルAまたは変性シリコーンオイルBは、平均分子量2000以下では相溶化剤として働き、また平均分子量2000より大きいシリコーンオイルでは低弾性率化剤として働く成分である。

前記一般式(I)中の  $R^1 \sim R^3$  は、それぞれ2価の有機基であり、その具体例としては、たとえばメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレ

る。 a が 5 未満では可撓化剤としての効果がなく、耐熱性も低下し、300 をこえると強度が極端に低下する。

さらに、b/(a+b) は  $0\sim0.32$ 、好ましくは  $0\sim0.25$ である。b/(a+b) が 0.32をこえると官能基が多すぎるため、ゲル化が起こったり、エラストマとしての効果が低下する。

変性シリコーンオイルAのヒドロキシフェニル 多の水酸基当量は 100~ 13000が好ましく、 250 ~8000がさらに好ましい。また、1分子が分子と ドロキシフェニル基の個数は2~12個が分子子が分子子が分子子が分子子が分子子が分子子が分子子がある。 ヒドロキシフェニル基がかいばあいばかりない。 というロキシフェニルをがかないがある。 性シの皮むに反応が充分に進行しないがある。 反応時にゲル化したりする傾向がある。

変性シリコーンオイルAの好ましい例としては、 たとえば ン基などの炭素数 1 ~ 5 のアルキレン基、 - C<sub>3</sub>H <sub>6</sub>O C<sub>3</sub> H<sub>6</sub> - などのエーテル構造、複素環構造、 ビシクロ骨格、ビフェニル骨格などがあげられる。 なお、 b 側の R<sup>2</sup> は同種でもよく、異種でもよい。

R<sup>4</sup> ~ R<sup>0</sup> は、それぞれ、たとえばメチル基、エチル基、プロピル基、プチル基、イソプロピル基、イソプチル基、1-プチル基、ペンチル基、イソペンチル基などの炭素数1~10、好ましくは炭素数1~5のアルキル基、たとえばメトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基などの炭素数1~10、好ましくは炭素数1~5のアルコキシ基、たとえば HOCH<sub>2</sub>-、(HO)<sub>2</sub> CH-、HO-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-、

HO-C<sub>3</sub> H<sub>6</sub>-、 (HOCH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> CH- などの炭素数 1 ~ 10、 好ましくは炭素数 1 ~ 5 のヒドロキシアルキル基、 フェニル基または、たとえばCF<sub>3</sub>C H<sub>2</sub> CH<sub>2</sub>-、

CF3(CF2) 2C H2 CH2- などの炭素数 1 ~ 10、好ましくは炭素数 1 ~ 5 のフッ素置換アルキル基である。なお、 a 個の R<sup>6</sup> 、 a 個の R<sup>7</sup> 、 b 個の R<sup>8</sup> はそれぞれ同種でもよく、異種でもよい。

a は 5 ~ 300、好ましくは 7 ~ 250 の整数であ

$$\begin{array}{c} \text{HO} & \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \\ -\text{C}_3 \text{ H}_6 & -\text{C}_3 \text{ II}_6 & -\text{C}_3 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_3 & \text{C}_3 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_3 & \text{C}_3 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_4 & \text{C}_3 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_5 & \text{C}_3 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_5 & \text{C}_1 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_5 & \text{C}_2 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_6 & \text{C}_1 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{ II}_6 \\ -\text{C}_1 \text{$$

などがあげられる。

変性シリコーンオイル B を示す前記一般式 (I) 中の  $R^{II} \sim R^{II}$  は、それぞれ前記  $R^{II} \sim R^{II}$  と同様の 2 価の有基機である。 d 個の  $R^{II}$  は同種でもよく、異種でもよい。

 $R^{16} \sim R^{26}$  はそれぞれ前記  $R^{4} \sim R^{10}$  と同様の アルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシアルキル 基、フェニル基またはフッ素置換アルキル基である。 c 個の  $R^{16}$  、 c 価の  $R^{17}$  、 d 個の  $R^{16}$  はそれ ぞれ同種でもよく、 異種でもよい。

c は 5 ~ 300、好ましくは 7 ~ 250 の整数である。 c が 5 未満では可撓化剤としての効果がなく、耐熱性も低下し、 300をこえると強度が極端に低下する。

さらに、d/(c+d) が  $0\sim0.32$  、 f ましくは  $0\sim0.25$  である。 d/(c+d) が 0.32 をこえると官能基が多すぎるため、ゲル化が起こったり、エラストマとしての効果が低下する。

変性シリコーンオイルBのエポキシ基のエポキシ当量は 100~ 18000が好ましく、 250~8000が

などがあげられる。

2官能性エポキシ樹脂を示す前記一般式圓中の  $\mathbb{R}^{21}$  、  $\mathbb{R}^{2}$  は、それぞれ直接結合または前記  $\mathbb{R}^{1}$  ~  $\mathbb{R}^{3}$  と同様の 2 価の有基機である。 e 個の  $\mathbb{R}^{2}$  同種でもよく、異種でもよい。

e は 0 ~ 20、好ましくは 0 ~ 16の整数である。 e が 20をこえると鎖が長くなりすぎて耐熱性が低下する。

一般式側中のベンゼン環の水素原子は、たとえばメチル基、エチル基、プロピル基、t-ブチル基などのアルキル基、フッ素基などで置換されていてもよい。

2 官能性エポキシ樹脂の好ましい例としては、 たとえば

[以下余白]

さらに好ましい。また、1分子当りのエポキシ基の個数は2~12個が好ましい。エポキシ当量や1分子当りのエポキシ基の数が前記の範囲を外れると、エポキシ基が少ないばあいはシリコーンオイルAとの反応時に反応が充分に進行しなくなる傾向があり、またエポキシ基が多いばあいには、反応時にゲル化したりする傾向がある。

変性シリコーンオイルBの好ましい例としては、 たとえば

$$\begin{array}{c|c} \text{CH}_{2}-\text{CH}_{2}-0-\text{C}_{3}\,\text{II}_{6} \leftarrow \begin{array}{c|c} \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \\ \text{Sio} \xrightarrow{\text{C}} \text{Si}-\text{C}_{3}\,\text{II}_{6}-0-\text{CH}_{2}-\text{CH}-\text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CII} - \text{CII}_2 - 0 - \text{C}_3 \text{ II}_6 - \\ 0 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{c} \cdot (-\text{Si}_0 -) \\ \text{CH}_4 \\ \text{c} \cdot (-\text{Si}_0 -) \\ \text{c} \cdot (-\text{Si}_0 -)$$

などがあげられる。

本発明に用いる可機化制は、前記変性シリコーと変性シリコーと変性シリコーエボートの1種以上とをはシリコーエボートの1種以上とをはシリコーンオイルとではシリコーンオイルとの水が、2官能性エボートショーンオイルとおいう)と変性シリコーンオイルとおいるとなるような制合で反応でした。20となるような制合でにより、とくにカーンオイルを用いるがましたがいるがいた。30となるような制合が好きしい。

また、変性シリコーンオイルBおよび2官能性エポキシ樹脂のエポキシ基の70%以上、さらには90%以上が変性シリコーンオイルAのフェノール性水酸基と反応したものが好ましい。未反応のエポキシ基が多くなると、エポキシ樹脂と反応しにくくなる。

とき、 X/(X+Y) が、 0.03~0.4 、 さらには 0.05~0.2 となるような割合であるのが好ましい。 この値が 0.03未満ではえられる成形物の弾性率を低下させる効果およびガラス転移温度の向上が小さいばかりでなく、 無膨張率の低下も小さくなりがちになる。逆に 0.4 をこえると機械的強度が低下する。

本発明の組成物では、主剤として用いられるエポキシ樹脂のエポキシ基および可撓化剤中のエポキシ基の当量の合計と、硬化剤および可撓化剤中のフェノール性水酸基などのエポキシ基との反応に関与する基の当量の合計との比(エポキシ基/エポキシ基との反応に関与する基)が、 0.7~1.3の範囲にあるのが本発明の目的にとって好ましい。

本発明に用いられる硬化促進剤としては、通常の触媒である限りとくに限定されるものではなく、その具体例としては、たとえばトリフェニルホスフィンなどのホスフィン類で代表されるリン系化合物、2-メチルイミダゾール、2-エチル -4-メチ

前記変性シリコーンオイルAと変性シリコーンオイルBおよび(または) 2 官能性エポキシ樹脂との反応(予備反応)は、通常、触媒としてアミン系化合物、イミダゾール系化合物、リン系化合物などを用い、チッ素雰囲気下で行なわれる。

触媒として用いられるアミン系化合物の具体例としては、トリメチルアミン、テトラメチルアンモニウムヒドロキサイドなど、イミダゾール系化合物の具体例としては、2-エチルー4-メチルイミダソールなど、リン系化合物の具体例としては、トリフェニルホスフィン、トリセーブチルホスフィン、またその有機塩類などがあげられる。

本発明の組成物中の可撓化剤の使用割合は、変性シリコーンオイルAの重量、変性シリコーンオイルAの重量、変性シリコーンオイルAと変性シリコーンオイルAと変性シリコーンオイルAと変性シリコーンオイルBの合計重量をXとし、主剤として用いられるエポキシ樹脂、硬化剤などの有機成分(可撓化剤用の2官能性エポキシ樹脂を用いるばあいはそれを含む)の重量をYとする

ルイミダソールなどのイミダソール類、 3 級 アミン類、1.8-ジアザビシクロ (5.4.0)ウンデセン-7、その有機塩類などがあげられる。これらは単独で用いてもよく、 2 種類以上を併用してもよい。

硬化促進剤の添加量は本発明の組成物中 0.03~2% (重量%、以下同様)が好ましく、0.05~1%がさらに好ましい。該添加量が2%をこえるとゲル化が速すぎて成形が困難になる傾向があり、0.03%未満では硬化が遅いため硬化物の機械強度が不充分になる傾向がある。

本発明に用いられる充填剤にはとくに限定はなく、その具体例としては、たとえば天然シリカや合成シリカからの破砕シリカ、球状シリカなどの石英粉砕物や、タルク、マイカ、チッ化ケイ素、アルミナなどがあげられる。これらは単独で用いてもよく2種類以上を併用してもよい。

無機充填削の使用量は、本発明の組成物に使用されるエポキシ樹脂の合計量 100部(重量部、以下同様)に対して 250~2000部が好ましく、 400~1600部がさらに好ましい。 抜使用量が 250部未

満ではえられる硬化物の強度、耐熱性、耐衝撃性が低下し、2000部をこえると組成物の流動性が低下して成形しにくくなる傾向がある。

本発明に用いられる離型剤(内部離型剤)にはとくに限定はなく、その具体例としては、たとえば脂肪酸やその金属塩、天然ワックス、合成ワックスなどがあげられる。離型剤の使用量はエポキシ樹脂の合計量 100部に対して0.5 ~ 3 部が好ましく、 1.5~ 2.2部がさらに好ましい。

本発明に用いられる着色剤にとくに限定はなく、その具体例としては、たとえばカーボンブラックなどの顔料が用いられる。着色剤の使用量はエポキシ樹脂の合計量 100部に対して 0.3 ~ 3.0 部が好ましく、 0.7 ~ 1.8 部がさらに好ましい。

本発明に用いられる表面処理剤にはとくに限定はなく、その具体例としては、たとえばビニルトリメトキシシラン、グリシジルトリメトキシシランなどがあげられる。表面処理剤の使用量は、エポキシ樹脂の合計量 100部に対して 0.5~20部が好ましく、 1.2~16部がさらに好ましい。

つぎに、本発明を実施例に基づきさらに具体的 に説明するが、本発明はかかる実施例に限定され るものではない。

### 実施例1

#### 一般式:

で示され、平均分子量1080でフェノール性水酸基 当量 500の変性シリコーンオイル ( a )130部と、 一般式:

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-0-\text{C}_3\,\text{H}_6 & \leftarrow \text{Sio} \rightarrow_{\textbf{C}} -\text{Si}-\text{C}_3\,\text{H}_6-0-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2} \\ \downarrow 0 & \downarrow \text{CH}_3 & \downarrow \text{CH}_3 \\ \downarrow 0 & \downarrow \text{CH}_4 & \downarrow \text{CH}_3 \\ \end{array}$$

さらに、本発明の組成物には、三酸化アンチモンなどの難燃剤、酸化防止剤などの所望の添加剤 が適宜配合されていてもよい。

本発明の組成物は、前記エポキシ樹脂、、硬化剤、可機化剤、硬化促進剤、充填剤、難型剤、養色剤、養面処理剤および要すれば使用される成分を通常の方法(加熱ロールなど)を用いて混練することができ、通常の方法により成によりできる。なお、可機化剤は主剤のエポキシ樹脂と予備反応させて用いてもよい。

本発明の半導体対象を性がある。

で示され、平均分子量 3250でエポキシ当量 1600の変性シリコーンオイル (b¹) 150 部と、トリフェニルホスフィン 0.5部とを、チッ素をふきこみながら 150℃で 20時間反応させ、予備反応物(可換化剤 A)をえた(エポキシ基反応率 97%)。

えられた組成物をトランスファ成形して(175℃、 2分間)、硬化試験片を作製した。 えられた試験片を用いて、曲げ弾性率 (JIS K 6911) 、曲げ強度 (JIS K 6911) 、熱機械分析 (TMA 測定) によるガラス転移温度、熱膨張率 およびヒートサイクル (-196℃×30秒~ 260℃×30秒) 100 回後のパッケージクラック特性 (20個の試験片を用いた) を測定した。結果を第 1 表に示す。

#### 実施例2~5

変性シリコーンオイル( a! )と同様の構造で 分子鎖の両末端にフェノール性水酸基を有し、平均分子量4050で水酸基当量2000の変性シリコーンオイル( a² ) 200部と、変性シリコーンオイル( b¹ )と同様の構造で分子鎖の両末端にエポキシをもし、平均分子量1230でエポキシ当量 600の変性シリコーンオイル( b² )20部と、トリフェールホスフィン 0.5部とを、チッ素をふりっている150℃で20時間反応させ、予備反応物(可線化利B)をえた(エポキシ基反応率95%)。

変性シリコーンオイル( a<sup>2</sup> ) 150部と、変性 シリコーンオイル ( b¹ ) 50部と、トリフェニル

ルホスフィン 0.5部とを、チッ素をふきこみなが ら150 ℃で20時間予備反応させ、主剤のエポキシ 樹脂の一部と反応した可捷化剤 E をえた(ヒドロ キシフェニル基反応率 93%)。

第1表に示すように可撓化剤 B ~ E を使用し、 その他の成分を配合したほかは実施例 1 と同様に して、半導体封止用エポキシ樹脂組成物をえた。

ついで実施例と同様にして硬化試験片を作製し、 特性を調べた。結果を第1表に示す。

#### 比較例1~2

比較例3

可能化剤としてチバガイギー社製のアラルダイト GY298(比較例1) またはダウケミカル社製のDER736(比較例2) を用いて、実施例1と同様にして第1表に示す配合組成のエポキシ樹脂組成物をえた。

ついで実施例1と同様にして試験片を作製し、 特性を調べた。結果を第1表に示す。

可機化剤を用いないで、実施例1と同様にして 第1妻に示す配合組成のエポキシ樹脂組成物をえ ホスフィン 0.4部とを、チッ素をふきこみながら 150℃で20時間反応させ、予備反応物 (可換化剤 C)をえた (エポキシ基反応率98%)。

変性シリコーンオイル ( a¹) 60部と、一般式:

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-CH}-\text{CH}_2\text{-O}-\text{C}_3\,\text{H}_6- \begin{pmatrix} \text{CH}_3 & \text{CH}_3 & \\ \text{i} & \text{i} & \text{i} \\ \text{CSiO}-) & 3\left(-\text{SiO}-\right) & \\ \text{CH}_3 & , & \text{C}_3\,\text{H}_6 & \\ \text{CH}_3 & , & \text{C}_3\,\text{H}_6 & \\ \text{O} & & \text{CH}_2\text{-CH}-\text{CH}_2 \\ \end{pmatrix} \\ \text{CH}_2\text{-CH}-\text{CH}_2 \\ \end{array}$$

で示され、平均分子量 12000でエポキシ当量 2500で分子鎖の内部にエポキシ基を有する変性シリコーンオイル ( b³) 100 部と、トリフェニルホスフィン 0.4部とを、チッ素をふきこみながら 150で 20時間反応させ、予確反応物 (可撓化剤 D)をえた (エポキシ基反応率 93%)。

可撓化剤 B 50部 と EOCN1020 100部とトリフェニ

t: .

ついで、実施例 1 と同様にして試験片を作製し、 特性を調べた。結果を第 1 表に示す。

[以下余白]

实施例	エポキシ樹脂 (部)		フェノール 硬化剤 (都)	製 便 化 促進剤		7	ij	(部)		M		料 無 機 充填剤	三酸化アンチ	料 その他 の材料	曲 弾性率	曲げ	ガラスを監査	<b>州膨脹</b> 率 ×10 <sup>6</sup>	ヒート サイクル 故障率
幸 号	EOCN1020 (VPE 200)		PSF4261 (水酸基当 量 106)		A	В	С	D	E*	2 GY 298	DER 736	(載)	モン (部)	(85)	(kg/md)	(kg/ml)		(.C-1)	(%)
1	100	10	55	1	23	_	_	_	_	_	-	540	10	13	1210	13.0	159	16	5
2	100	01	56	1	-	23	_	_	-	-	-	540	10	13	1190	12.8	160	16	0
3	100	10	56	1	_	_	23	_	_	-	_	540	10	13	1230	13.5	160	17	0
4	100	10	55.6	1	-	_	_	23	-	-	-	540	10	13	1030	12.2	158	16	0
5	54	10	58	ı	_	-	-	-	69	-	-	540	10	13	1200	13.2	160	16	0
比較例	100	10	57	1	-		_	_	_	23	_	540	10	13	1320	14.0	146	19	45
1	100	10	57	1	_	_	_	_	_	-	23	540	10	13	1340	13.8	149	13	65
2		10	57	1	_	_	_	_	_	-	_	480	10	13	1630	17.0	157	18	100
3	100	ĬĀ		1										<u></u>	L	<u> </u>	L		L

[注] ‡1:トリフェニルホスフィン

#2:主剤のエポキシ樹脂の一部との予備反応物

4:シランカップリング剤(信越化学工業制製のIBM03)7部、内部離型剤(カルナバワックス)3部および着色剤(カーボンブラック)3部

#### 実施例6~10

変性シリコーンオイル ( a¹ )300部と、一般式:

で示され、平均分子量380 でエポキシ当量190 の 2 官能性エポキシ樹脂(エピコート 828 、油化シ エルエポキシ社製) (c¹)20 部と、トリフェニル ホスフィン 0.5部とを、チッ素をふきこみながら 150℃で20時間反応させ、予備反応物(可携化剤 F)をえた(エポキシ基反応率95%)。

変性シリコーンオイル ( a² ) 200部と、前記 2官能性エポキシ樹脂 ( c¹) と同様の構造で分 子鎖の両末端にエポキシ基を有し、平均分子量 1600でエポキシ当量 900の2官能性エポキシ樹脂 (エピコート1004、油化シエルエポキシ社製)

(c²)25 部と、トリフェニルホスフィン 0.5部と を、チッ素をふきこみながら 150℃で20時間反応 させ、予備反応物 (可撓化剤G) をえた (エポキ シ基反応率90%)。

#### 一般式:

で示される構造で、分子鎖の両末端と分子鎖の内 部にフェノール性水酸基を有し、平均分子量が約 11000 で水酸基当量2300の変性シリコーンオイル (a³)400部と、2官能性エポキシ樹脂(c²)26 部 と、トリフェニルホスフィン 0.4部とを、チッ案 をふきこみながら 150℃で20時間反応させ、予備 反応物 (可捷化刺Ⅱ) をえた (エポキシ基反応率 83%).

変性シリコーンオイル ( a¹) 200 部と、一般 式:

で示され、エポキシ当量197 でピフェニル骨格を 有する2官能性エポキシ樹脂(YX-4000、油化シェ ルエポキシ社製)(c³) 20部と、トリフェニルホ スフィン0.5 部とをチッ素をふきこみながら150 ℃で20時間反応をさせ、予備反応物(可撓化剤Ⅰ) をえた(エポキシ基反応率93%)。

可能化剤 F 50部と EOCN1020 100部とトリフェニ ルホスフィン 0.5部とを、チッ素をふきこみなが ら150 ℃で20時間予備反応させ、主剤のエポキシ 樹脂の一部と予備反応した可撓化剤」をえた(ヒ

ドロキシフェニル甚反応率89%)。

第1表に示すように可義化剤F~Jを使用し、 その他の成分を配合したほかは実施例1と同様に して、半導体封止用エポキシ樹脂組成物をえた。

ついで実施例と同様にして硬化試験片を作製し、 特性を調べた。結果を第2表に示す。

[以下余白]

実施例 番号	エポキシ樹脂 (部)		フェノール 硬化剤 (部)	料 硬 化 促進剤	可捷(部				化郵)	剤		料 無 緩 充填剤	三酸化アンチ	料 その他 の材料	曲 弾性率	曲げ度	ガラスを産	無 事	ヒートサイクル
	EOCN1020 (VPE 200)		PSF426! (水酸基当 量 106)	(部)	F	G	H	1	J <sup>t</sup>	<sup>2</sup> GY 298	DER 736	(部)	をシ (部)	(部)	(kg/mil)			(℃-1) ×10e	故障率
6	100	10	53	1	21	_	_	_	-	-	-	525	10	13	1250	11.0	162	16	0.
7	100	10	56	1	-	23	_	-	-	-	-	540	10	13	1160	10.5	161	16	0
8	100	10	56	i	-	-	21.	5 –	_	-	-	513	10	13	1010	10.2	163	15	0
9	100	10	54	ı	_	-	-	22	_	-	-	530	10	13	1270	12.0	160	16	0
10	58	10	53	1	-	-	-	-	63	-	-	525	10	13	1230	11.3	159	16	0
比較例	100	10	57	ı	-	-	-	_	_	20	-	540	10	13	1320	14.0	146	19	45
2	100	10	57	1	-	-	-	-	-	_	20	540	10	13	1340	13.8	149	19	65
3	100	10	57	ı	-	-	-	-	-	, <b>-</b>	-	480	10	13	1630	17.0	157	18	100

[注] 料:トリフェニルホスフィン 粒:主剤のエポキシ制脂の一部との予備反応物

+2:三州のエハイン明祖の一向にも「南瓜の州 43:溶融シリカ(龍森社製のDD-B) 4:シランカップリング制(信越化学工業制製のIBM403)7部、内部雑型剤(カルナバワックス)3部および着色剤(カーボンブラック)3部

第1表および第2表に示される結果から明らかなように、本発明の半導体対止用エポキシ樹脂組成物の硬化物は、耐熱性が高く、低無膨張率であり、さらに従来のものと同程度またはそれ以上の高ガラス転移温度を達成したものであり、半導体封止用として好適に使用しうることがわかる。
[発明の効果]